1.1. The most common example of corrosion is: — 1.1. کروژن کی سب سے عام مثال ہے۔

(A) Chemical decay کیمیکل توڑ پھوڑ (B) Rusting of Iron لوہے کو زنگ لگنا
(C) Rusting of tin ٹن کو زنگ لگنا (D) Rusting of Aluminium ایلومینیم کو زنگ لگنا

2. Which one of the following non-metals is extremely hard? — 2. دیئے گئے نان میٹلز میں سے کون سا نہایت سخت ہے؟

(A) Graphite گریفائیٹ (B) Phosphorous فاسفورس (C) Diamond ڈائمنڈ (D) Iodine آئیوڈین

3. The valency of Boron is: — 3. بورون کی ویلنسی ہے۔

(A) 1 (B) 4 (C) 3 (D) 2

4. One amu is equal to: — 4. ایک amu برابر ہے۔

(A) 1.672×10^{-24} g (B) 1.66×10^{-24} g (C) 9.106×10^{-27} g (D) 1.674×10^{-24} g

5. The atomic number of Argon (Ar) is: — 5. آرگون کا اٹامک نمبر ہے۔

(A) 16 (B) 10 (C) 8 (D) 18

6. Mendeleev periodic table was based upon the: — 6. مینڈلیف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد تھی۔

(A) electronic configuration الیکٹرونک کنفگریشن (B) atomic mass اٹامک ماس
(C) atomic number اٹامک نمبر (D) completion of a sub shell سب شیل کا مکمل ہونا

7. The number of electrons in the valence shell of Noble gases is: — 7. نوبل گیسز کے ویلنس شیل میں الیکٹرونز کی تعداد ہوتی ہے۔

(A) 8 (B) 7 (C) 6 (D) 17

8. The boiling point of Sodium chloride is: — 8. سوڈیم کلورائیڈ کا بوائلنگ پوائنٹ ہے۔

(A) 800 °C (B) 1413 °C (C) 100 °C (D) 0 °C

9. The formation of ammonium ion $[\overset{+}{N}H_4]$ is due to: — 9. امونیم آئن $[\overset{+}{N}H_4]$ کی تشکیل کی وجہ ہے۔

(A) covalent bond کوویلنٹ بانڈ (B) ionic bond آئیونک بانڈ
(C) metallic bond میٹلک بانڈ (D) co-ordinate covalent bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ

10. Freezing point of ethyl alcohol is: — 10. ایتھائل الکوحل کا فریزنگ پوائنٹ ہے۔

(A) +115 °C (B) -115 °C (C) -116 °C (D) +116 °C

11. Opal is an example of solution: — 11. اوپل کس سلوشن کی مثال ہے؟

(A) liquid in gas گیس میں مائع (B) solid in gas گیس میں ٹھوس (C) solid in solid ٹھوس میں ٹھوس (D) gas in solid ٹھوس میں گیس

12. The formula of rust is: — 12. زنگ کا فارمولا ہے۔

(A) $Fe_2O_3.nH_2O$ (B) Fe_2O_3 (C) $Fe(OH)_3.nH_2O$ (D) $Fe(OH)_3$

1.1. Which metal is coated on iron in galvanizing process? .1.1 گیلوانائزنگ کے عمل میں آئرن پر کس میٹل کی تہہ چڑھائی جاتی ہے؟

(A) Tin ٹن (B) Chromium کرومیم (C) Silver سلور (D) Zinc زنک

2. Which metal is the least conductor of heat? .2 کونسی میٹل حرارت کی کم تر کنڈکٹر ہے؟

(A) Gold گولڈ (B) Platinum پلاٹینم (C) Iron آئرن (D) Lead لیڈ

3. The most abundant element in ocean by weight is: .3 سمندر میں وزن کے لحاظ سے سب سے زیادہ پایا جانے والا ایلیمنٹ ہے۔

(A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Oxygen آکسیجن (C) Chlorine کلورین (D) Sodium سوڈیم

4. Example of homoatomic molecule is: .4 ہوموایٹامک مالیکیول کی مثال ہے۔

(A) H_2O (B) CH_4 (C) HCl (D) S_8

5. Which radioisotope is used for diagnosis of tumor in the body? .5 کونسا ریڈیو آئی سوٹوپ جسم میں ٹیومر کی تشخیص کے لیئے استعمال ہوتا ہے؟

(A) Cobalt-60-کوبالٹ (B) Iodine-131- آئیوڈین (C) Strontium-90-سٹرونشیم (D) Phosphorus-30- فاسفورس

6. In which form all transition elements in periodic table are found? .6 پیریاڈک ٹیبل میں تمام ٹرانزیشن ایلیمنٹس کس شکل میں پائے جاتے ہیں؟

(A) gas گیس (B) liquid مائعات (C) Metals میٹلز (D) Metalloids میٹلائڈز

7. Which halogen has the highest electronegativity? .7 کس ہیلوجن کی الیکٹرونیگیٹیویٹی سب سے زیادہ ہے؟

(A) Fluorine فلورین (B) Chlorine کلورین (C) Bromine برومین (D) Iodine آیوڈین

8. The weakest force among the molecules is: .8 مالیکیولز کے درمیان پائی جانے والی کمزور ترین فورس ہے۔

(A) Ionic force آئیونک فورس (B) metallic force میٹلک فورس

(C) Inter molecular forces انٹر مالیکیول فورس (D) covalent force کوویلنٹ فورس

9. The example of polar molecule is: .9 پولر مالیکیول کی مثال ہے۔

(A) H_2 (B) Cl_2 (C) O_2 (D) H_2O

10. The normal temperature of human body is: .10 انسانی جسم کا نارمل درجہ حرارت ہوتا ہے۔

(A) 96.6 F° (B) 97.6 F° (C) 98.6 F° (D) 99.6 F°

11. KCl is soluble in: .11 KCl کس میں حل ہوتا ہے؟

(A) Benzene بنزین (B) Ether ایتھر

(C) Carbon tetra chloride کاربن ٹیٹرا کلورائیڈ (D) Water پانی

12. Pure water behaves as a: .12 خالص پانی ہے۔

(A) Strong electrolyte سٹرونگ الیکٹرولائیٹ (B) weak electrolyte کمزور الیکٹرولائیٹ

(C) non electrolyte نان الیکٹرولائیٹ (D) Insulator انسولیٹر

1.1. The most common example of corrosion is: — 1.1. کروژن کی سب سے عام مثال ہے۔

(A) Rusting of Tin ٹن کو زنگ لگنا
(B) Rusting of Iron لوہے کو زنگ لگنا
(C) Chemical decay کیمیکل توڑ پھوڑ
(D) Rusting of Aluminium ایلومینیم کو زنگ لگنا

2. Which one of the following metal is brittle? — 2. ان میں سے کون سی میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے؟

(A) Sodium سوڈیم
(B) Aluminium ایلومینیم
(C) Selenium سیلینیم
(D) Magnesium میگنیشیم

3. The molecular mass of Nitric acid (HNO_3) is: — 3. نائٹرک ایسڈ (HNO_3) کا مالیکیولر ماس ہے۔

(A) 65 amu
(B) 63 amu
(C) 62 amu
(D) 60 amu

4. Molecular formula of benzene is: — 4. بینزین کا مالیکیولر فارمولا ہے۔

(A) C_2H_2
(B) C_6H_6
(C) C_4H_4
(D) C_2H_6

5. The concept of orbit of atom was presented by: — 5. ایٹم کے آربٹ کا تصور پیش کیا۔

(A) Planck پلانک
(B) Bohr بوہر
(C) Rutherford ردرفورڈ
(D) J.J.Thomson جے جے تھامسن

6. Modern periodic law was presented by: — 6. ماڈرن (جدید) پیریاڈک لا پیش کیا۔

(A) Dobereiner's ڈوبرائنر
(B) Newlands نیولینڈز
(C) Mendeleev's مینڈلیف
(D) Moseley موزلے

7. Transition elements are all: — 7. ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہوتے ہیں تمام:

(A) non-metals نان میٹلز
(B) gases گیسز
(C) metals میٹلز
(D) metalloids میٹلائڈز

8. How many covalent bonds does C_2H_2 molecule has? — 8. C_2H_2 کا مالیکیول کتنے بانڈز پر مشتمل ہوتا ہے؟

$H-C\equiv C-H$

(A) four چار
(B) three تین
(C) two دو
(D) one ایک

Ans. 5 بانڈز

9. Transfer of electrons between atoms results in: — 9. ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ ہوتا ہے۔

(A) covalent bonding کوویلنٹ بانڈنگ
(B) co-ordinate covalent bonding کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ
(C) Ionic bonding آئیونک بانڈنگ
(D) metallic bonding میٹلک بانڈنگ

10. Densities of gases are expressed in terms of: — 10. گیسز کی ڈینسٹی کو ظاہر کرتا ہے۔

(A) $g\ dm^{-3}$
(B) $Kg\ dm^{-3}$
(C) $g\ cm^{-3}$
(D) $mg\ cm^{-3}$

11. Tyndall effect is shown by: — 11. ٹنڈل ایفیکٹ کس وجہ سے ہے؟

(A) Paints پینٹس
(B) Sugar solution شوگر کا سلوشن
(C) Chalk solution چاک کا سلوشن
(D) Jelly جیلی

12. In which cell spontaneous chemical reaction takes place? — 12. از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟

(A) Electrolytic cell الیکٹرولیٹک سیل
(B) Galvanic cell گیلوانک سیل
(C) Nelson's cell نیلسن سیل
(D) Down cell ڈاؤنز سیل

1.1. Which one of the following is an electron deficient molecule?

1.1. درج ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟

(A) NH_3 (B) BF_3 (C) N_2 (D) O_2

2. Bond present in CH_4 molecule is:

2. CH_4 مالیکیول میں بانڈ موجود ہوتا ہے۔

(A) Covalents کوویلنٹ (B) Ionic bond آئنک بانڈ

(C) Co-ordinate covalent کوآرڈینیٹ کوویلنٹ (D) Hydrogen bonding ہائیڈروجن بانڈنگ

3. One atmospheric pressure is equal to how many Pascals?

3. ایک ایٹماسفیرک پریشر کتنے پاسکل کے برابر ہوتا ہے؟

(A) 10325 (B) 101325 (C) 106075 (D) 10523

4. Which one of the following solutions contains more water?

4. ان سلوشنز میں سے کس میں پانی کی مقدار زیادہ ہے؟

(A) 2M (B) 1M (C) 0.5M (D) 0.25M

5. In Redox reaction between Zn and HCl, the oxidizing agent is:

5. Zn اور HCl کے درمیان Redox ری ایکشن کے دوران آکسیڈائزنگ ایجنٹ ہوتا ہے۔

(A) Zn (B) H^+ (C) Cl^{-1} (D) H_2

6. One of the followings is a non-electrolyte:

6. درج ذیل میں سے ایک نان الیکٹرولائٹ ہے۔

(A) Sodium Hydroxide سوڈیم ہائیڈرو آکسائیڈ (B) Hydrochloric acid ہائیڈروکلورک ایسڈ

(C) Benzene بنزین (D) Sodium Chloride سوڈیم کلورائیڈ

7. Which one of the following non-metals is lustrous?

7. درج ذیل میں سے کون سی نان میٹل چمکدار ہے؟

(A) Sulphur سلفر (B) Phosphorus فاسفورس (C) Diamond ڈائمنڈ (D) Iodine آیوڈین

8. The symbol for potassium is:

8. پوٹاشیم کا سمبل ہے۔

(A) P (B) S (C) O (D) K

9. Chemical formula for calcium oxide is:

9. کیلشیم آکسائیڈ کا کیمیائی فارمولا ہے۔

(A) CaO_2 (B) CaO (C) $Ca(OH)_2$ (D) $CaCO_3$

10. The maximum number of electrons can be present in K Shell is:

10. K شیل میں الیکٹرونز کی زیادہ سے زیادہ تعداد موجود ہو سکتی ہے۔

(A) 8 (B) 4 (C) 18 (D) 2

11. Which one of the following resulted in the discovery of Proton?

11. ان میں سے کس کے نتیجے میں پروٹان کی دریافت ہوئی؟

(A) cathode rays کیتھوڈ ریز (B) canal rays کنال ریز (C) X-rays X-ریز (D) Alpha-rays الفا ریز

12. Actinides belong to which block of the periodic table?

12. ایکٹینائیڈ پیریاڈک ٹیبل کے کس بلاک سے تعلق رکھتی ہیں؟

(A) s (B) p (C) d (D) f

237-09-A-☆☆☆☆

Marks: 12 — Time: 15 Minutes وقت: 15 منٹ — نمبر: 12

نوٹ: تمام سوالات کے جوابات دی گئی معروضی جوابی کاپی پر لکھیے ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں، جس جواب کو آپ درست سمجھیں، جوابی کاپی پر اس سوال نمبر کے سامنے جزو A، B، C یا D کے دائروں میں سے متعلقہ دائرے کو مارکر یا پین کی سیاہی سے بھر دیں۔

NOTE: Write answers to the questions on objective answer sheet provided. Four possible answers A,B,C & D to each question are given. Which answer you consider correct, fill the corresponding circle A,B,C or D given in front of each question with Marker or pen ink on the answer sheet provided.

1.1. Spontaneous chemical reaction takes place in: — 1.1 از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟

(A) Electrolytic cell الیکٹرولیٹک سیل
(B) Galvanic cell گیلوانک سیل میں
(C) Nelson's cell نیلسن سیل میں
(D) Down's cell ڈاؤنز سیل میں

2. The most common example of corrosion is: — 2. کروژن کی سب سے عام مثال ہے:

(A) Chemical decay کیمیکل توڑ پھوڑ
(B) Rusting of Iron لوہے کو زنگ لگنا
(C) Rusting of Tin ٹن کو زنگ لگنا
(D) Rusting of Aluminum ایلومینیم کو زنگ لگنا

3. Which one of the following non-metals is lustrous? — 3. درج ذیل میں سے کونسی نان میٹل چمکدار ہے؟

(A) Sulphur سلفر
(B) Phosphorus فاسفورس
(C) Iodine آئیوڈین
(D) Carbon کاربن

4. The percentage of Nitrogen in air is: — 4. کرۂ ہوائی میں نائٹروجن کی فیصد مقدار ہے:

(A) 47%
(B) 78%
(C) 86%
(D) 90%

5. Chemical formula of Ammonia is: — 5. امونیا کا کیمیائی فارمولا ہے:

(A) SiO_2
(B) $CaCO_3$
(C) NH_3
(D) NaCl

6. Number of Uranium Isotopes is: — 6. یورینیم کے آئسوٹوپس کی تعداد ہے:

(A) two دو
(B) three تین
(C) four چار
(D) five پانچ

7. Number of groups in long form of periodic table is: — 7. لونگ فارم پیریاڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد ہے:

(A) 12
(B) 16
(C) 18
(D) 20

8. The value of first ionization energy of sodium atom is: — 8. سوڈیم ایٹم کی پہلی آئیونائزیشن انرجی کی قیمت ہے۔

(A) +495.8 KJ mol^{-1}
(B) +498.5 KJ mol^{-1}
(C) +520 KJ mol^{-1}
(D) +530 KJ mol^{-1}

9. Which of the following is an ionic compound? — 9. درج ذیل میں سے کونسا آئنی مرکب ہے؟

(A) H_2O
(B) NaCl
(C) Cl_2
(D) NH_3

10. Boiling point of water is: — 10. پانی کا بوائلنگ پوائنٹ ہے:

(A) 78 °C
(B) 100 °C
(C) 118 °C
(D) 126 °C

11. Which one of the following is heterogeneous mixture? — 11. درج ذیل میں سے کونسا ہیٹروجینئس مکسچر ہے؟

(A) Milk دودھ
(B) Ink روشنائی
(C) Milk of Magnesia ملک آف میگنیشیا
(D) Sugar solution شوگر کا سلوشن

12. Example of gas in gas solution is: — 12. گیس میں گیس محلول کی مثال ہے:

(A) Air ہوا
(B) Mist دھند
(C) Butter مکھن
(D) Alloy الائے

1.1. The oxidation number of chromium in $K_2Cr_2O_7$ is: — $K_2Cr_2O_7$ میں کرومیم کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے:

(A) +2 (B) +6 (C) +14 (D) +7

2. The formula of rust is: — زنگ کا فارمولا ہے:

(A) $Fe_2O_3.nH_2O$ (B) Fe_2O_3 (C) $Fe(OH)_3.nH_2O$ (D) $Fe(OH)_3$

3. Non metals are generally soft but which one of the following is extremely hard? — نان میٹلز عام طور پر نرم ہیں لیکن درج ذیل میں سے کونسی نہایت سخت ہے؟

(A) Graphite گریفائیٹ (B) Phosphorus فاسفورس (C) Iodine آئیوڈین (D) Diamond ڈائمنڈ

4. The third abundant gas found in the Earth's atmosphere is: — کرہ ارض پر کثرت کے لحاظ سے تیسرے نمبر پر گیس پائی جاتی ہے:

(A) Carbondioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ (B) Oxygen آکسیجن
(C) Nitrogen نائٹروجن (D) Argon آرگان

5. Which one of the following pairs has the same mass? — درج ذیل میں سے کس جوڑے کے ارکان کا ماس برابر ہے؟

(A) 1 mole CO and 1 mole N_2 (B) 1 mole CO and 1 mole CO_2
(C) 1 mole O_2 and 1 mole N_2 (D) 1 mole CO_2 and 1 mole O_2

6. Which one of the following is the most penetrating? — درج ذیل میں سے کون سے پارٹیکلز مادے میں سب سے زیادہ سرایت کرنے والے ہیں؟

(A) Protons پروٹونز (B) Neutrons نیوٹرونز (C) Electrons الیکٹرونز (D) Alpha rays الفا پارٹیکلز

7. Point out the incorrect statement about electron affinity. — الیکٹران افینٹی کے متعلق غلط بیان کی نشاندہی کیجئے۔

(A) It is measured in $KJmol^{-1}$ اس کی پیمائش $KJmol^{-1}$ میں کی جاتی ہے (B) It involves to release of energy اس میں انرجی کا اخراج ہوتا ہے
(C) It decreases in period یہ پیریڈ میں بتدریج کم ہوتی ہے (D) It decreases in a group یہ گروپ میں بتدریج کم ہوتی ہے

8. Who presented Modern periodic law? — ماڈرن (جدید) پیریاڈک لا کس نے پیش کیا؟

(A) Dobereiner's ڈوبرائنر (B) New Lands نیولینڈز (C) Mendeleev's مینڈلیف (D) Mosely موزلے

9. A bond pair in covalent molecules usually has: — کوویلنٹ مالیکیولز میں موجود بانڈ پیئر عموماً رکھتا ہے:

(A) one electron ایک الیکٹرون (B) two electrons دو الیکٹرونز
(C) three electrons تین الیکٹرونز (D) four electrons چار الیکٹرونز

10. The vapour pressure of a liquid increases with increase of: — مائع کا ویپر پریشر ------- میں اضافے سے بڑھتا ہے۔

(A) Pressure پریشر (B) Temperature ٹمپریچر
(C) Intermolecular forces انٹر مالیکیولر فورسز (D) Polarity of molecules مالیکیولز کی پولیریٹی

11. The example of solution solid in solid is: — ٹھوس میں ٹھوس کے سلوشن کی مثال ہے:

(A) Brass پیتل (B) Butter مکھن (C) Fog دھند (D) Air ہوا

12. Which one of the following is heterogeneous mixture? — درج ذیل میں سے کونسا ہیٹروجینس مکسچر ہے؟

(A) Milk دودھ (B) Ink روشنائی
(C) Milk of magnesia ملک آف میگنیشیا (D) Sugar solution شوگر سلوشن

1.1. Pure water is an example of: 1.1. خالص پانی ایک مثال ہے:

(A) Weak Electrolyte کمزور الیکٹرولائیٹ   (B) Strong Electrolyte طاقتور الیکٹرولائیٹ

(C) Non-electrolyte نان الیکٹرولائیٹ   (D) Strong Acid طاقتور تیزاب

2. Anode of Down's cell is made up of: 2. ڈاؤنز سیل کا اینوڈ بنا ہوتا ہے:

(A) Iron آئرن   (B) Steel سٹیل   (C) Graphite گریفائیٹ   (D) Zinc زنک

3. A metal which is soft and can be cut with knife is: 3. ایک میٹل جو کہ نرم ہوتی ہے اور اُسے چاقو کی مدد سے کاٹا جا سکتا ہے:

(A) Calcium کیلشیم   (B) Sodium سوڈیم   (C) Magnesium میگنیشیم   (D) Iron آئرن

4. An element which occurs in gaseous state is: 4. ایلیمنٹ جو گیس حالت میں پایا جاتا ہے:

(A) Mercury مرکری   (B) Gold گولڈ   (C) Oxygen آکسیجن   (D) Sodium سوڈیم

5. Gram atomic mass of Hydrogen is: 5. ہائیڈروجن کا گرام اٹامک ماس ہے:

(A) 1.08 g   (B) 1.008 amu   (C) 2.016 g   (D) 1.008 g

6. When Uranium-235 breaks up, it produces: 6. جب یورینیم-235 ٹوٹتا ہے تو اس سے پیدا ہوتے ہیں:

(A) Neutron نیوٹرون   (B) Electron الیکٹرون   (C) Proton پروٹون   (D) None کچھ بھی نہیں

7. Number of elements in normal periods is: 7. نارمل پیریڈز میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:

(A) 18   (B) 08   (C) 32   (D) 10

8. Law of Octaves was put forward by: 8. لاء آف آکٹیوز پیش کیا:

(A) Newlands نیولینڈز   (B) Dobereiner ڈوبرائنر   (C) Mendeleev مینڈلیف   (D) Moseley موزلے

9. How many electrons are involved in the formation of double covalent bond?   9. ڈبل کوویلنٹ بانڈ بننے میں کتنے الیکٹرونز حصہ لیتے ہیں؟

(A) 3   (B) 1   (C) 2   (D) 4

10. Which one of the following is amorphous solid?   10. مندرجہ ذیل میں سے کونسا ایمورفس ٹھوس ہے؟

(A) Diamond ڈائمنڈ   (B) Sodium Chloride سوڈیم کلورائیڈ

(C) Potasium Chloride پوٹاشیم کلورائیڈ   (D) Plastic پلاسٹک

11. An example of universal solvent is: 11. یونیورسل سولوینٹ کی ایک مثال ہے:

(A) Benzene بنزین   (B) Water پانی   (C) Alcohol الکوحل   (D) Ether ایتھر

12. The number of grams of solute dissolved in 100 grams of solution, the percentage is called: 12. سولیوٹ کی گرامز میں وہ مقدار جو سلوشن کے 100 گرامز میں حل ہو۔ یہ پرسنٹیج کہلاتا ہے:

(A) Percentage $\frac{mass}{mass}$ پرسنٹیج ماس/ماس   (B) Percentage $\frac{mass}{volume}$ پرسنٹیج ماس/والیم

(C) Percentage $\frac{volume}{mass}$ پرسنٹیج والیم/ماس   (D) Percentage $\frac{volume}{volume}$ پرسنٹیج والیم/والیم

1.1. The formula of hydrogen peroxide is: — ‏1.1. ہائیڈروجن پرآکسائیڈ کا فارمولا ہے:

(A) H_2O_3 (B) H_2O_2 (C) H_2O (D) HO

2. ^{14}C has the neutrons: — ‏2. ^{14}C میں نیوٹرونز کی تعداد ہے:

(A) 6 (B) 8 (C) 10 (D) 12

3. In the following which value decreases in a period? From left to right. — ‏3. ایک پیریڈ میں ان میں سے کونسی چیز کم ہوتی ہے؟ بائیں سے دائیں۔

(A) Electronegativity الیکٹرونیگیٹیوٹی (B) Electron affinity الیکٹرون افینٹی

(C) Ionization energy آئیونائزیشن انرجی (D) Atomic Radius اٹامک ریڈیس

4. Which family has general electronic configuration ns^2? — ‏4. ns^2 کس فیملی کی عمومی الیکٹرونک کنفگریشن ہے؟

(A) Alkali metals الکلی میٹلز (B) Alkaline earth metals الکائن ارتھ میٹلز

(C) Boron family بورون فیملی (D) Carbon family کاربن فیملی

5. When intermolecular forces become dominant between two atoms then result is: — ‏5. دو ایٹمز کے درمیان باہم انٹرمالیکیولر فورسز کے غالب آنے کا نتیجہ ہوتا ہے:

(A) Ion making آئن کا بننا (B) Bond breakage بانڈ کا ٹوٹنا (C) Bond formation بانڈ کا بننا (D) Polarity پولیرٹی

6. How many electron take part in a triple covalent bond? — ‏6. ٹرپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں؟

(A) 8 (B) 6 (C) 4 (D) 5

7. What is used to measure pressure in a laboratory? — ‏7. لیبارٹری میں پریشر معلوم کرنے کے لیے کیا استعمال ہوتا ہے؟

(A) Barometer بیرومیٹر (B) Manometer مانومیٹر

(C) Altimeter آلٹی میٹر (D) Galvanometer گیلوانومیٹر

8. Milk of Magnesia is an example of: — ‏8. ملک آف میگنیشیا ایک مثال ہے:

(A) a solution ایک سلوشن کی (B) a Colloid ایک کولائیڈ کی

(C) Saturated solution سیچوریٹڈ سلوشن کی (D) Suspension سسپنشن کی

9. In the following which has less water? — ‏9. درج ذیل میں سے کس سلوشن میں پانی کم ہے؟

(A) 2M (B) 1M (C) 0.5M (D) 0.25 M

10. It is an example of: $2ZnO + C \longrightarrow 2Zn + CO_2$ — ‏10. یہ ایک مثال ہے:

(A) Oxidation آکسیڈیشن (B) Reduction ریڈکشن (C) Redox ریڈاکس (D) Electrolysis الیکٹرولیسز

11. Which one of the following is not an electrolyte? — ‏11. درج ذیل میں سے کونسا الیکٹرولائٹ نہیں ہے؟

(A) Sulphuric acid solution سلفیورک ایسڈ سلوشن (B) Sugar solution شوگر سلوشن

(C) سلوشن $Ca(OH)_2$ solution (D) Nacl solution سوڈیم کلورائیڈ سلوشن

12. Which one in the following is the least reactive metal? — ‏12. درج ذیل میں سے سب سے کم ری ایکٹو میٹل کونسی ہے؟

(A) K (B) Al (C) Pb (D) Ag

Marks: 12 | Time: 15 Minutes وقت: 15 منٹ | نمبر: 12

نوٹ: تمام سوالات کے جوابات دی گئی معروضی جوابی کاپی پر لکھیے ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A,B,C اور D دیے گئے ہیں، جس جواب کو آپ درست سمجھیں، جوابی کاپی پر اس سوال نمبر کے سامنے دئے گئے A، B، C یا D کے دائروں میں سے متعلقہ دائرے کو مارکر یا پین کی سیاہی سے بھر دیں۔

NOTE: Write answers to the questions on objective answer sheet provided. Four possible answers A,B,C & D to each question are given. Which answer you consider correct, fill the corresponding circle A,B,C or D given in front of each question with Marker or pen ink on the answer sheet provided.

1.1. Which one of the following is a triatomic molecule? — 1.1. درج ذیل میں کونسا ٹرائی اٹامک مالیکیول ہے؟

(A) H_2 (B) N_2 (C) H_2O (D) Co

2. The isotope C-12 is present in abundance of: — 2. آئسوٹوپ C-12 کتنی مقدار میں پایا جاتا ہے؟

(A) 96.9% (B) 97.6% (C) 98.9% (D) 99.7%

3. Along the period from left to right, which one of the following decreases? — 3. ایک پیریڈ میں بائیں سے دائیں ان میں سے کونسی کم ہوتی ہے؟

(A) Atomic radius اٹامک ریڈیس (B) Ionization energy آئیونائزیشن انرجی

(C) Electron affinity الیکٹران افینٹی (D) Electronegativity الیکٹرونیگیٹیویٹی

4. The number of elements in third period of the long form of periodic table is: — 4. لونگ فارم پیریاڈک ٹیبل کے تیسرے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:

(A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32

5. Triple covalent bond involves how many electrons? — 5. ٹرپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹران حصہ لیتے ہیں؟

(A) 8 (B) 6 (C) 4 (D) 3

6. Identify which pair of the following has polar covalent bonds? — 6. درج ذیل میں سے کونسا جوڑا کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟

(A) O_2 and Cl_2 (B) N_2 and H_2O (C) C_2H_2 and H_2O (D) HCl and H_2O

7. How many times liquids are denser than gases? — 7. مائع گیسز سے کتنے گنا زیادہ بھاری ہوتے ہیں؟

(A) 100,000 (B) 10,000 (C) 1,000 (D) 100

8. If 10 cm^3 of alcohol are dissolved in 100 g of water, it is called: — 8. اگر 100 گرام پانی میں $10cm^3$ الکوحل حل کیا جائے تو یہ کہلاتا ہے:

(A) % m/m (B) % m/v (C) % v/m (D) % v/v

9. Which of the following is an example of liquids in solid solution? — 9. ان میں سے کونسا سلوشن ٹھوس میں مائع کی مثال ہے؟

(A) Sugar in water پانی میں شوگر (B) Salt in water پانی میں نمک (C) Fog کہر (D) Butter مکھن

10. In the redox reaction between Zn and HCl, the oxidizing agent is: — 10. زنک اور ہائیڈروکلورک ایسڈ کے درمیان ریڈاکس ری ایکشن کے دوران آکسیڈائزنگ ایجنٹ ہوتا ہے؟

(A) Zn (B) H^+ (C) Cl^- (D) H_2

11. The corrosion of iron is called: — 11. لوہے کو زنگ لگنا کہلاتا ہے:

(A) Alloying الائنگ (B) Electroplating الیکٹروپلیٹنگ (C) Galvanizing گیلوینائزنگ (D) Rusting رسٹنگ

12. Which of the following non-metal is lustrous? — 12. درج ذیل میں سے کونسا نان میٹل چمکدار ہے؟

(A) Iodine آیوڈین (B) Phosphorus فاسفورس (C) Sulphur سلفر (D) Carbon کاربن

TIME ALLOWED 15 Minutes | **OBJECTIVE حصہ معروضی** | وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS. 12 | کُل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ Bubbles پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 | سوال نمبر 1۔

(1) Empirical formula of Hydrogen Peroxide is:- | ہائیڈروجن پر آکسائیڈ کا ایمپریکل فارمولا ہے۔

(A) HO (B) H_2O (C) HO_2 (D) H_2O_2

(2) The molar mass of H_2SO_4 is:- | H_2SO_4 کا مولر ماس ہے۔

(A) 95 g (B) 98 amu (C) 9.8 g (D) 9.8 amu

(3) The maximum number of Electrons in L-Shell is:- | L شیل میں الیکٹرونز کی زیادہ سے زیادہ تعداد ہے۔

(A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32

(4) The number of groups in Periodic Table is:- | پیریاڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد ہے۔

(A) 8 (B) 9 (C) 18 (D) 27

(5) The concept of Triads was presented by:- | ٹرائیڈز (Triads) کا تصور پیش کیا۔

(A) Doberiner ڈوبرائنر (B) Newlands نیولینڈز (C) Mendeleeve مینڈلیف (D) H. Mosely ایچ موزلے

(6) The compound which is non-directional in bonding is:- | کمپاؤنڈ جو بانڈنگ کے لحاظ سے غیر سمتی ہے۔

(A) CH_4 (B) KBr (C) CO_2 (D) H_2O

(7) Blood pressure of a healthy person is:- | ایک صحت مند آدمی کا بلڈ پریشر ہوتا ہے۔

(A) 140/90 mmHg (B) 110/100 mmHg (C) 120/80 mmHg (D) 150/70 mmHg

(8) Solution which has more water is:- | سلوشن جس میں پانی زیادہ ہے۔

(A) 1 M (B) 2 M (C) 0.50 M (D) 0.25 M

(9) A Universal Solvent on Earth is:- | کرۂ ارض پر یونیورسل سالوینٹ ہے۔

(A) Ether ایتھر (B) Ammonia امونیا (C) Alcohol الکحل (D) Water پانی

(10) Oxidation number of Hydrogen in HCl is:- | HCl میں ہائیڈروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔

(A) +1 (B) -1 (C) Zero صفر (D) -2

(11) The chemical formula of Rusting is:- | زنگ کا کیمیائی فارمولا ہے۔

(A) Fe_3O_4 (B) $Fe_2O_3 \cdot nH_2O$ (C) $Fe(OH)_3$ (D) $Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$

(12) The Lustrous non-metal is:- | ___ نان میٹل چمکدار ہے۔

(A) Sulphur سلفر (B) Carbon کاربن (C) Phosphorus فاسفورس (D) Iodine آیوڈین

TIME ALLOWED: 15 Minutes — **OBJECTIVE** حصہ معروضی — وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12 — کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ Bubbles پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 — سوال نمبر 1۔

(1) The atomic numbr of Aluminium is:- — ایلومینیم کا اٹامک نمبر ہے۔

(A) 10 (B) 11 (C) 12 ● 13

(2) The number of elements in Fourth Period is:- — چوتھے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے۔

(A) 06 ● 18 (C) 32 (D) 23

(3) ____ Covalent Bond is present in C_2H_2. — C_2H_2 میں ____ کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے۔

(A) Single سنگل (B) Double ڈبل ● Triple ٹرپل (D) Coordinate کوآرڈینیٹ

(4) The density of O_2 gas at 20^oC is:- — 20^oC پر آکسیجن گیس کی ڈینسٹی ہوتی ہے۔

● 1.4 gdm^{-3} (B) 1.5 gcm^{-3} (C) 1.8 gdm^{-3} (D) 1.0 gdm^{-3}

(5) Butter is an example of a solution of:- — مکھن ____ سلوشن کی مثال ہے۔

(A) Liquid in liquid مائع میں مائع ● Liquid in solid ٹھوس میں مائع (C) Solid in liquid مائع میں ٹھوس (D) Solid in solid ٹھوس میں ٹھوس

(6) ____ Is heterogeneous mixture — ____ ہیٹروجینیس مکسچر ہے۔

(A) Milk دودھ (B) Ink روشنائی (C) Sugar solution شوگر سلوشن ● Milk of Magnesia ملک آف میگنیشیا

(7) The formula of Aluminium Oxide is - — ایلومینیم آکسائیڈ کا فارمولا ہے۔

(A) AlO_3 ● Al_2O_3 (C) Al_2O_5 (D) AlO

(8) The formation of water from O_2 and H_2 is a type of ____ chemical reaction:- — ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی کا بننا ____ کیمیکل ری ایکشن ہے۔

● Redox ریڈاکس (B) Decomposition تحلیل (C) Neutralization نیوٹرلائزیشن (D) None of these ان میں سے کوئی بھی نہیں

(9) The extremely used metal is:- — سب سے زیادہ استعمال ہونے والی میٹل ہے۔

(A) Cesium سیزیم ● Iron آئرن (C) Lead لیڈ (D) Silver سلور

(10) The percentage value of O_2 by weight in atmosphere is:- — کرۂ ہوائی میں آکسیجن کی بلحاظ وزن فی صد مقدار ہے۔

(A) 66 ⅔ (B) 47 % (C) 78 % ● 21 %

(11) The element which is present in liquid state at room temperature is:- — روم ٹمپریچر پر مائع حالت میں پایا جانے والا ایلیمنٹ ہے۔

(A) Nitrogen نائٹروجن (B) Chlorine کلورین ● Bromine برومین (D) Phosphorous فاسفورس

(12) Neil Bohr presented the Atomic Model in:- — نیل بوہر نے اٹامک ماڈل پیش کیا۔

(A) 1915 میں (B) 1927 میں (C) 1892 میں ● 1913 میں

1.1. Gain of electron is called: — الیکٹران کا حصول کہلاتا ہے:

(A) Reduction ریڈکشن (B) Oxidation آکسیڈیشن (C) Redox ری ڈاکس (D) Electrolytes الیکٹرولائٹس

2. Example of non-electrolyte is: — نان الیکٹرولائٹس کی مثال ہے:

(A) CH_3COOH (B) Sugar چینی (C) NaOH (D) NaCl

3. The colour of Folurine is: — فلورین کا رنگ ہوتا ہے:

(A) Pale yellow ہلکا پیلا (B) Greenish yellow سبزی مائل پیلا

(C) Reddish brown سرخی مائل براؤن (D) Purple black جامنی سیاہ

4. Number of protons in oxygen is: — آکسیجن میں پروٹان کی تعداد ہوتی ہے:

(A) 8 (B) 6 (C) 5 (D) 4

5. Charge on atom is: — ایٹم پر چارج ہوتا ہے:

(A) Positive مثبت (B) Negative منفی (C) Neutral نیوٹرل (D) -2

6. Mass number of Hydrogen is: — ہائیڈروجن کا ماس نمبر ہے:

(A) zero صفر (B) 1 (C) 2 (D) -1

7. The atomic radius of carbon atom in pm is: — کاربن ایٹم کا اٹامک ریڈیس 'pm' میں ہوتا ہے:

(A) 67 (B) 77 (C) 87 (D) 97

8. Atomic number of cesium is: — سیزیم کا اٹامک نمبر ہوتا ہے:

(A) 55 (B) 65 (C) 75 (D) 85

9. Number of electrons in the valence shell of chlorine is: — کلورین کے ویلنس شیل میں الیکٹران کی تعداد ہوتی ہے:

(A) 6 (B) 7 (C) 5 (D) 4

10. Density of water is: — پانی کی ڈینسٹی ہوتی ہے:

(A) 2 gcm^{-3} (B) -2 gcm^{-3} (C) 1 gcm^{-3} (D) -1 gcm^{-3}

11. Brass is a solid solution of: — براس (پیتل) ٹھوس سلوشن ہے:

(A) Zn + Cu (B) Zn + Au (C) Zn + Fe (D) Zn + Ag

12. Seawater is a source of naturally occuring elements: — سمندری پانی میں قدرتی طور پر پائے جانے والے ایلیمنٹس کی تعداد ہے:

(A) 90 (B) 92 (C) 93 (D) 94

TIME ALLOWED: 15 Minutes | **OBJECTIVE** حصہ معروضی | وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12 | کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

Note: you have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 | سوال نمبر 1۔

(1) Which one of the following molecule is not tri-atomic? | درج ذیل میں سے کون سا ٹرائی اٹامک مالیکیول نہیں ہے؟ (1)

(●) H_2 (B) O_3 (C) H_2O (D) CO_2

(2) Which one of the following consists of three sub shells? | درج ذیل میں سے کس میں تین سب شیلز ہوتے ہیں؟ (2)

(A) O shell O شیل (B) N shell N شیل (C) L shell L شیل (●) M shell M شیل

(3) 4th and 5th period of the long form of periodic table are called: | لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہلاتے ہیں۔ (3)

(A) Short periods شارٹ پیریڈز (B) Normal periods نارمل پیریڈز
(●) Long periods لونگ پیریڈز (D) Very long periods ویری لونگ پیریڈز

(4) Along the period which one of the following decreases: | ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟ (4)

(●) Atomic radius اٹامک ریڈیس (B) Ionization energy آئیونائزیشن انرجی
(C) Electron affinity الیکٹرون افینٹی (D) Electronegativity الیکٹرونیگیٹیوٹی

(5) A bond formed between two non-metals is expected to be: | دو نان میٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ ممکنہ طور پر ہوگا۔ (5)

(●) Covalent bond کوویلنٹ بانڈ (B) Ionic bond آئیونک بانڈ
(C) Co-ordinate covalent bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ (D) Metallic bond میٹیلک بانڈ

(6) Triple covalent bond involves how many electrons? | ٹرپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرونز حصہ لیتے ہیں؟ (6)

(A) Eight آٹھ (●) Six چھ (C) Four چار (D) Only three صرف تین

(7) The vapour pressure of a liquid increases with the: | مائع کا ویپر پریشر کب بڑھتا ہے؟ (7)

(A) Increase of pressure پریشر میں اضافے سے (●) Increase of temperature ٹمپریچر میں اضافے سے
(C) Increase of intermolecular forces انٹر مالیکیولر فورسز میں اضافے سے
(D) Increase of polarity of molecules مالیکیولز کی پولیریٹی میں اضافے سے

(8) Which one of the following is not soluble in water? | درج ذیل میں سے کون سا پانی میں حل نہیں ہوتا؟ (8)

(A) KCl (B) Na_2CO_3 (C) $CuSO_4$ (●) Ether ایتھر

(9) An aqueous solution is formed when a substance is dissolved in: | ایکوئس سلوشن (aqueous solution) اُس وقت بنتا ہے جب کوئی شے حل کی جائے۔ (9)

(A) Benzene بینزین میں (B) Ether ایتھر میں (●) Water پانی میں (D) Carbon tetrachloride کاربن ٹیٹرا کلورائیڈ میں

(10) The formula of Rust is: | زنگ کا فارمولا کیا ہے؟ (10)

(●) $Fe_2O_3 \cdot nH_2O$ (B) $Fe(OH)_2 \cdot nH_2O$ (C) Fe_2O_3 (D) $Fe(OH)_3$

(11) The oxidation number of oxygen in per-oxides is: | آکسیجن کا آکسیڈیشن نمبر پرآکسائیڈز میں ہوتا ہے۔ (11)

(A) 0 (●) −1 (C) −2 (D) −3

(12) Which one of the following metals burns with brick red flame in air? | ان میں سے کون سی میٹل ہوا میں گرم ہونے پر سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟ (12)

(A) Sodium سوڈیم (B) Magnessium میگنیشیم (C) Iron آئرن (●) Calcium کیلشیم

TIME ALLOWED: 15 Minutes — **OBJECTIVE** حصہ معروضی — وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12 — کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

Note: you have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 — سوال نمبر 1۔

(1) Which one of the following elements is found in most abundance in earth's crust?
مندرجہ ذیل میں سے کونسا ایلیمنٹ کرۂ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے؟

● Oxygen آکسیجن | (B) Aluminium ایلومینیم | (C) Silicon سلیکان | (D) Argon آرگون

(2) Which of the following scientists discovered Proton?
درج ذیل سائنسدانوں میں سے پروٹون کس نے دریافت کیا؟

(A) Rutherford رودرفورڈ | (B) Bohr بوہر | ● Goldstein گولڈسٹائن | (D) Thomson تھامسن

(3) Long form of periodic table is based on:-
لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔

(A) Electronic configuration الیکٹرونک کنفیگریشن | (B) Atomic mass اٹامک ماس
(C) Mendeleev's postulate مینڈلیف کا اصول | ● Atomic number اٹامک نمبر

(4) How many elements are there in 5th period of the long form of periodic table?
لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کے پانچویں پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد کتنی ہے؟

(A) 8 | ● 18 | (C) 26 | (D) 32

(5) Which one of the following molecule is electron deficient?
مندرجہ ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟

(A) NH_3 | ● BF_3 | (C) N_2 | (D) O_2

(6) Which one of the following pair contains polar covalent bond?
مندرجہ ذیل میں سے کونسا پیئر پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟

(A) Cl_2 & O_2 | (B) N_2 & H_2O | (C) C_2H_2 & H_2O | ● HCl & H_2O

(7) Which one of the following gases diffuses the fastest?
ان میں سے کونسی گیس زیادہ تیزی سے ڈفیوژ کرتی ہے؟

● Hydrogen ہائیڈروجن | (B) Helium ہیلیم | (C) Chlorine کلورین | (D) Fluorine فلورین

(8) Which one of the following will show negligible effect of temperature on its solubility?
ان میں سے کس کی سولیوبیلٹی پر ٹمپریچر کا معمولی اثر ہوگا؟

(A) KCl | (B) KNO_3 | ● $NaCl$ | (D) $NaNO_3$

(9) Which one of the following is an example of solid in solid solution?
ٹھوس میں ٹھوس سلوشن کی مثال مندرجہ ذیل میں سے کونسی ہے؟

(A) Butter مکھن | (B) Fog دھند | ● Brass پیتل | (D) Cheese پنیر

(10) What is the oxidation number of Chromium in $K_2Cr_2O_7$?
$K_2Cr_2O_7$ میں کرومیم کا آکسیڈیشن نمبر کیا ہوتا ہے؟

(A) + 2 | ● + 6 | (C) + 14 | (D) + 7

(11) The solution of which of the following salt is called brine?
مندرجہ ذیل میں سے کس سالٹ کے آبی سلوشن کو برائن کہتے ہیں؟

● $NaCl$ | (B) KCl | (C) KNO_3 | (D) KBr

(12) Which of the following non-metal is lustrous?
مندرجہ ذیل میں سے کونسی نان میٹل چمکدار ہے؟

(A) Carbon کاربن | (B) Sulphur سلفر | (C) Phosphorus فاسفورس | ● Iodine آیوڈین

CHEMISTRY (NEW SCHEME) کیمسٹری (نیو سکیم)

TIME ALLOWED: 15 Minutes — وقت = 15 منٹ

OBJECTIVE حصہ معروضی

MAXIMUM MARKS: 12 — کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1۔

(1) The symbol of Iron is:- آئرن کی علامت ہے۔ (1)

(A) Al (●) Fe (C) As (D) I

(2) The electronic configuration of Oxygen is:- آکسیجن کی الیکٹرونک کنفگریشن ہے۔ (2)

(A) $1s^2, 2s^2, 2p^1$ (B) $1s^2, 2s^2, 2p^2$ (●) $1s^2, 2s^2, 2p^4$ (D) $1s^2, 2s^2, 2p^6$

(3) The element which has the most shielding effect of the following? درج ذیل میں سے سب سے زیادہ شیلڈنگ ایفیکٹ کا حامل عنصر ہے۔ (3)

(A) Na (B) K (C) Rb (●) Cs

(4) The ability of an atom in a molecule to attract the shared pair of electron is called:- کسی ایٹم کی مالیکیول میں اشتراک شدہ الیکٹران پیئر کو اپنی طرف کھینچنے کی صلاحیت کو کہتے ہیں۔ (4)

(A) Electron affinity الیکٹرون افینیٹی (B) Ionization energy آئیونائزیشن انرجی

(●) Electronegativity الیکٹرونیگیٹیویٹی (D) Shielding effect شیلڈنگ ایفیکٹ

(5) The possible bond between two non-metals will be:- دو نان میٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ ممکنہ طور پر ہوگا۔ (5)

(●) Covalent کوویلنٹ (B) Ionic آئیونک (C) Metallic میٹالک (D) Co-ordinate covalent کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ

(6) When atoms react chemically or combine they attain the electronic configuration of:- جب بھی ایٹم کیمیکلی ری ایکٹ کریں یا باہم ملیں تو وہ الیکٹرونک کنفگریشن حاصل کرتے ہیں۔ (6)

(A) Metals دھاتوں کی (●) Noble gases نوبل گیسوں کی (C) Oxygen آکسیجن کی (D) Carbon کاربن کی

(7) The volume of gases is decreased when these are cooled, it increases their:- گیسز کو ٹھنڈا کرنے سے ان کا والیم کم ہوتا ہے جس کی وجہ سے ان کی بڑھتی ہے۔ (7)

(●) Density کثافت (B) Pressure دباؤ (C) Temperature درجہ حرارت (D) Diffusion ڈفیوژن

(8) The sugar dissolved in water is an example of:- پانی میں حل شدہ شوگر ایک مثال ہے۔ (8)

(●) Solid in liquid مائع میں ٹھوس (B) Liquid in solid ٹھوس میں مائع (C) Solid in solid ٹھوس میں ٹھوس (D) Solid in gas ٹھوس میں گیس

(9) The solubility of which compound will be decreased by increasing temperature:- ان میں سے کس کی سولیوبیلٹی ٹمپریچر بڑھانے سے کم ہوگی۔ (9)

(A) KCl (B) $NaCl$ (C) KNO_3 (●) Li_2SO_4

(10) The oxidation number of Oxygen in peroxides is:- پرآکسائیڈ میں آکسیجن کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے۔ (10)

(A) -2 (●) -1 (C) $+2$ (D) $-\frac{1}{2}$

(11) A weak electrolyte is:- ایک کمزور الیکٹرولائٹ ہے۔ (11)

(●) CH_3COOH (B) HCl (C) H_2SO_4 (D) $NaOH$

(12) It is used to ignite Aluminium powder in thermite process:- تھرمائیٹ پراسیس میں ایلومینیم پاؤڈر کو جلانے کے کام آتی ہے۔ (12)

(A) Na (B) Ca (●) Mg (D) K

CHEMISTRY (NEW SCHEME) کیمسٹری (نیو سکیم)

TIME ALLOWED: 15 Minutes — **OBJECTIVE** حصہ معروضی — وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12 — کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

Note: you have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1۔

(1) The empirical formula of Glucose is: — گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہوتا ہے۔

(A) H_2O (B) CH_2O (C) CH (D) $C_6H_{12}O_6$

(2) Which one of the following shells consists of three subshells: — درج ذیل میں سے کون سے شیل میں تین سب شیلز ہوتے ہیں؟

(A) O shell شیل (B) N shell شیل (C) L shell شیل (D) M shell شیل

(3) Second group elements of periodic table are called: — پیریاڈک ٹیبل کے دوسرے گروپ کے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں۔

(A) Alkali metals الکلی میٹلز (B) Alkaline earth metals الکلائن ارتھ میٹلز

(C) Noble gases نوبل گیسیں (D) Carbon family کاربن فیملی

(4) Number of elements in sixth period of Periodic Table are: — پیریاڈک ٹیبل کے چھٹے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے۔

(A) 8 (B) 18 (C) 32 (D) 23

(5) A good example of Ionic compound is: — آئیونک کمپاؤنڈ کی اچھی مثال ہے۔

(A) H_2SO_4 (B) CH_4 (C) CO_2 (D) NaCl

(6) Transfer of electrons between atoms results in: — ایٹمز کے درمیان الیکٹرانز کی منتقلی سے بنتا ہے۔

(A) Ionic Bonding آئیونک بانڈنگ (B) Metallic Bonding میٹلک بانڈنگ

(C) Covalent Bonding کوویلنٹ بانڈنگ (D) Coordinate Covalent Bonding کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ

(7) How many times are the liquids denser than gases? — مائعات گیسز سے کتنے گنا بھاری ہوتے ہیں؟

(A) 100 (B) 1000 (C) 10000 (D) 100000

(8) Which one of the following is not a colloid? — درج ذیل میں سے کون سا کولائڈ نہیں ہے؟

(A) Starch سٹارچ (B) Soap solution صابن کا سلوشن (C) Blood خون (D) Milk of Magnesia ملک آف میگنیشیا

(9) Mist is an example of a solution: — دھند ایک سلوشن کی مثال ہے۔

(A) Liquid in gas گیس میں مائع (B) Gas in liquid مائع میں گیس (C) Solid in gas گیس میں ٹھوس (D) Gas in solid ٹھوس میں گیس

(10) Oxidation number of "N" in HNO_3 is: — HNO_3 میں "N" کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔

(A) +2 (B) +3 (C) +4 (D) +5

(11) Which one of the following is a non-electrolyte? — درج ذیل میں سے کون سا نان الیکٹرولائٹ ہے؟

(A) Sugar solution شوگر سلوشن (B) Sulphuric Acid solution سلفیورک ایسڈ سلوشن

(C) Lime solution لائم سلوشن (D) Sodium Chloride solution سوڈیم کلورائیڈ سلوشن

(12) Which metal burn with brick red flame in air? — کون سی میٹل ہوا میں سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟

(A) Calcium کیلشیم (B) Sodium سوڈیم (C) Barium بیریم (D) Potassium پوٹاشیم

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ Bubbles پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 — سوال نمبر 1۔

(1) The most abundant element occurring in the earth's crust by weight is - — کرۂ ارض میں وزن کے لحاظ سے سب سے زیادہ پائے جانے والے عنصر کا نام ہے۔

(A) Silicon سلیکان ● Oxygen آکسیجن (C) Aluminium ایلومینیم (D) Iron آئرن

(2) One amu (Atomic Mass Unit) is equivalent to - — ایک amu (اٹامک ماس یونٹ) مساوی ہے۔

(A) 1.66×10^{-24}mg ● 1.66×10^{-24}g (C) 1.66×10^{-23}g (D) 1.66×10^{-24}kg

(3) Isotopes of Hydrogen are - — ہائیڈروجن کے آئسوٹوپس ہوتے ہیں۔

(A) One ایک (B) Two دو ● Three تین (D) Four چار

(4) Modern Periodic Table consists of - — ماڈرن پیریاڈک ٹیبل ____ پر مشتمل ہے۔

(A) Two blocks دو بلاکس (B) Three blocks تین بلاکس ● Four blocks چار بلاکس (D) Five blocks پانچ بلاکس

(5) Alkali metals belong to - — الکلی میٹلز کا تعلق ہے۔

● 1st group فرسٹ گروپ سے (B) 2nd group سیکنڈ گروپ سے (C) Third group تھرڈ گروپ سے (D) 4th group فورتھ گروپ سے

(6) Molecule with Double Covalent Bond is - — مالیکیول جس میں ڈبل کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے۔

(A) H_2 ● O_2 (C) N_2 (D) C_2H_2

(7) ____ is an example of Amorphous Solid. — ____ امارفس سالڈ کی مثال ہے۔

(A) Sodium Chloride سوڈیم کلورائیڈ (B) Diamond ڈائمنڈ ● Plastic پلاسٹک (D) Glucose گلوکوز

(8) Air is an example of a Solution of - — ہوا ____ سلوشن کی ایک مثال ہے۔

(A) Liquid in gas گیس میں مائع ● Gas in gas گیس میں گیس (C) Solid in gas گیس میں ٹھوس (D) Gas in liquid مائع میں گیس

(9) Milk of Magnesia is an example of - — ملک آف میگنیشیا ____ کی مثال ہے۔

(A) Solution سلوشن (B) True solution ٹرو سلوشن (C) Colloids کولائیڈز ● Suspension سسپنشن

(10) ____ is a weak electrolyte — ____ ایک ویک الیکٹرولائٹ ہے۔

(A) NaCl ● $Ca(OH)_2$ (C) NaOH (D) H_2SO_4

(11) The gas collected at Cathode is - — گیس جو کیتھوڈ پر اکٹھی ہوتی ہے۔

(A) Cl_2 (B) O_3 ● H_2 (D) O_2

(12) ____ burns with brick red flame — ____ سرخی مائل شعلے سے جلتی ہے۔

(A) Sodium سوڈیم (B) Potassium پوٹاشیم ● Calcium کیلشیم (D) Magnesium میگنیشیم

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 — سوال نمبر 1۔

(1) Which one of the following molecules is not triatomic? — مندرجہ ذیل میں سے کونسا مالیکیول ٹرائی اٹامک نہیں ہے؟

(A) O_3 (B) H_2O (C) CO_2 (D) H_2

(2) Deuterium is used to make:- — ڈیوٹیریم ان میں سے کیا بنانے کے لیے استعمال ہوتا ہے؟

(A) Heavy water ہیوی واٹر (B) Light water لائٹ واٹر (C) Soft water سوفٹ واٹر (D) Hard water ہارڈ واٹر

(3) Which one of the following Halogens has lowest Electronegativity? — درج ذیل میں سے کونسے ہیلوجن کی الیکٹرونیگیٹیویٹی سب سے کم ہے؟

(A) Fluorine فلورین (B) Chlorine کلورین (C) Bromine برومین (D) Iodine آیوڈین

(4) Fourth and fifth period of the long form of periodic table are called:- — لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کا چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہلاتے ہیں۔

(A) Short periods شارٹ پیریڈز (B) Normal periods نارمل پیریڈز

(C) Long periods لونگ پیریڈز (D) Very long periods ویری لونگ پیریڈز

(5) Which one is a good example of Triple Covalent Bond? — ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کی اچھی مثال کونسی ہے؟

(A) N_2 (B) O_2 (C) H_2 (D) Cl_2

(6) Which one of the following is an electron deficient molecule? — درج ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟

(A) NH_3 (B) N_2 (C) BF_3 (D) O_2

(7) Which one of the following gases diffuses the fastest? — درج ذیل میں سے کونسی گیس تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے؟

(A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Helium ہیلیم (C) Fluorine فلورین (D) Chlorine کلورین

(8) A good example of Suspension is:- — سسپنشن کی اچھی مثال ہے۔

(A) Tooth paste ٹوتھ پیسٹ (B) Milk دودھ (C) Chalk in water پانی میں چاک (D) Blood خون

(9) Which one of the following solutions contains more water? — درج ذیل میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟

(A) 2 M (B) 1 M (C) 0.5 M (D) 0.25 M

(10) The formula of rust is:- — زنگ کا فارمولا ہے۔

(A) $Fe_2O_3.nH_2O$ (B) Fe_2O_3 (C) $Fe(OH)_3$ (D) $Fe(OH)_3.nH_2O$

(11) Oxidation number of "Cl" in $KClO_3$ is:- — $KClO_3$ میں "Cl" کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔

(A) +1 (B) +2 (C) +4 (D) +5

(12) Which one of the following non-metal is lustrous? — درج ذیل میں سے کونسی نان میٹل چمکدار ہے؟

(A) Sulphur سلفر (B) Phosphorus فاسفورس (C) Iodine آیوڈین (D) Carbon کاربن

TIME ALLOWED 15 Minutes . **OBJECTIVE** حصہ معروضی وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS 12 کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ Bubbles پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات کو حل نہ کریں۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1۔

(1) Mass number of an Element is represented by - عنصر کے ماس نمبر کو ظاہر کیا جاتا ہے۔ (1)

(A) Z ● A (C) N (D) K

(2) The Empirical formula of Glucose is - گلوکوز کا ایمپریکل فارمولا ہے۔ (2)

(A) H_2CO_3 (B) CH ● CH_2O (D) HO

(3) M Shell can accommodate number of electrons - M شیل میں الیکٹرونز کی تعداد سما سکتی ہے۔ (3)

(A) 32 ● 18 (C) 08 (D) 02

(4) The elements which are present on the extreme left side of the periodic table are called - پیریاڈک ٹیبل کے انتہائی بائیں جانب پائے جانے والے عناصر کہلاتے ہیں۔ (4)

● Alkali metals الکلی میٹلز

(B) Alkaline earth metals الکلائن ارتھ میٹلز (C) Halogen group ہیلوجن گروپ (D) Noble gases نوبل گیسز

(5) The number of elements in Sixth Period is.- چھٹے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے۔ (5)

(A) 8 (B) 18 (C) 22 ● 32

(6) Hydrogen bond is represented by - ● Dotted line نقطہ دار لائن سے ہائیڈروجن بونڈ کو ظاہر کیا جاتا ہے۔ (6)

(B) Single line سنگل لائن سے (C) Double lines ڈبل لائنز سے (D) Triple lines ٹرپل لائنز سے

(7) The unit of Pressure is - پریشر کا یونٹ ہے۔ (7)

(A) Joule جول ● Pascal پاسکل (C) Ampere ایمپیئر (D) Gram گرام

(8) Butter is an example of Solution - (A) Liquid in gas گیس میں مائع مکھن سولیوشن کی مثال ہے۔ (8)

(B) Gas in liquid مائع میں گیس ● Liquid in solid ٹھوس میں مائع (D) Solid in liquid مائع میں ٹھوس

(9) Sea water is a resource of naturally occurring elements - سمندری پانی قدرتی طور پر پائے جانے والے عناصر کا منبع ہے۔ (9)

(A) 43 (B) 63 (C) 71 ● 92

(10) The chemical formula of Rust is.- زنگ کا کیمیائی فارمولا ہے۔ (10)

(A) $FeSO_4 \cdot 10H_2O$ (B) $Fe_2O_3 \cdot AlCl_2$ ● $Fe_2O_3 \cdot nH_2O$ (D) $Fe(OH)_3 \cdot 4H_2O$

(11) The oxidation number of Nitrogen in Nitric Acid(HNO_3) is - نائٹرک ایسڈ میں نائٹروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔ (11)

● +5 (B) +4 (C) +3 (D) +2

(12) _____ metal is brittle ____ دھات آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے۔ (12)

(A) Magnesium میگنیشیم (B) Barium بیریم (C) Aluminium ایلومینیم ● Sodium سوڈیم

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

Note: you have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1۔

(1) The chemical properties depend upon the composition of the: — کیمیائی خصوصیات کا انحصار ______ کی ترکیب پر ہوتا ہے۔ (1)

(A) Matter مادہ (B) Atom ایٹم (●) Substance شے (D) Mixture مکسچر

(2) Rutherford observed the effects of particles on a photographic plate: — ردرفورڈ نے فوٹوگرافک پلیٹ پر پارٹیکلز کے اثرات کا مشاہدہ کیا۔ (2)

(A) Gold گولڈ (B) Gold foil گولڈ فوائل (●) Alpha الفا (●) Helium ہیلیم

(3) The number of groups in periodic table are: — پیریاڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد ہے۔ (3)

(A) 2 (B) 7 (●) 18 (D) 32

(4) Long form of periodic table is constructed on the basis of: — لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔ (4)

(A) Atomic mass اٹامک ماس (B) Mass number ماس نمبر (●) Atomic number اٹامک نمبر (D) Groups گروپس

(5) Chlorine atom has ______ electrons in the valence shell. — کلورین ایٹم اپنے ویلنس شیل میں ______ الیکٹرونز رکھتا ہے۔ (5)

(A) 1 (B) 2 (C) 5 (●) 7

(6) A bond formed between metal atoms due to mobile or free electrons is defined as: — ایسا بانڈ جو میٹلک ایٹمز کے درمیان موبائل یا فری الیکٹرونز کی وجہ سے تشکیل پاتا ہے، کہلاتا ہے۔ (6)

(A) Polar پولر (●) Metallic میٹلک (C) Non-polar نان پولر (D) Ionic آئیونک

(7) Polar liquids have vapour pressure than non-polar liquids at the same temperature: — ایک ہی ٹمپریچر پر پولر مائع کا ویپر پریشر نان پولر مائع کے ویپر پریشر سے ہوتا ہے۔ (7)

(A) Greater زیادہ (●) Low کم (C) Equal برابر (D) Dynamic ڈائنامک

(8) A solution containing maximum amount of solute at a given temperature is called: — ایسا سلوشن جس میں کسی خاص ٹمپریچر پر سولیوٹ کی زیادہ سے زیادہ مقدار حل ہو، کہلاتا ہے۔ (8)

(A) Solvent سالونٹ (B) Unsaturated اَن سیچوریٹڈ (●) Saturated سیچوریٹڈ (D) Dilute ڈائلیوٹ

(9) The number of moles of solute dissolved in one dm^3 of the solution is difined as: — سولیوٹ کے مولز کی تعداد جو ایک ڈیسی میٹر کیوب سلوشن میں حل کی گئی ہو، کہلاتی ہے۔ (9)

(A) Density کثافت (●) Molarity مولیریٹی (C) Percentage پرسنٹیج (D) Dilution ڈائلیوشن

(1) The addition of hydrogen or removal of oxygen during a chemical reaction is defined as: — کسی کیمیکل ری ایکشن کے دوران ہائیڈروجن کے حصول یا آکسیجن کے اخراج کے عمل کو کہتے ہیں۔ (10)

(A) Oxidation آکسیڈیشن (●) Reduction ریڈکشن (C) Electricity الیکٹریسٹی (D) Electrolyte الیکٹرولائٹ

(11) The oxidation number of all elements in free state is: — آزاد حالت میں تمام ایلیمنٹس کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے۔ (11)

(●) Zero زیرو (B) +1 (C) -1 (D) -2

(12) It is least reactive metal: — یہ بہت ہی کم ری ایکٹو میٹل ہے۔ (12)

(A) Potassium پوٹاشیم (B) Calcium کیلشیم (C) Magnesium میگنیشیم (●) Copper کوپر

TIME ALLOWED: 15 Minutes **OBJECTIVE** حصہ معروضی وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12 کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

Note: you have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1۔

(1) The chemical properties depend upon the composition of the: کیمیائی خصوصیات کا انحصار ______ کی ترکیب پر ہوتا ہے۔ (1)

(A) Matter مادہ (B) Atom ایٹم (C) Substance شے (D) Mixture مکسچر

(2) Rutherford observed the effects of particles on a photographic plate: روورفورڈ نے فوٹوگرافک پلیٹ پر پارٹیکلز کے اثرات کا مشاہدہ کیا۔ (2)

(A) Gold گولڈ (B) Gold foil گولڈ فوائل (C) Alpha الفا (D) Helium ہیلیم

(3) The number of groups in periodic table are: پیریاڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد ہے۔ (3)

(A) 2 (B) 7 (C) 18 (D) 32

(4) Long form of periodic table is constructed on the basis of: لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔ (4)

(A) Atomic mass اٹامک ماس (B) Mass number ماس نمبر (C) Atomic number اٹامک نمبر (D) Groups گروپس

(5) Chlorine atom has ________ electrons in the valence shell. کلورین ایٹم اپنے ویلنس شیل میں ______ الیکٹرونز رکھتا ہے۔ (5)

(A) 1 (B) 2 (C) 5 (D) 7

(6) A bond formed between metal atoms due to mobile or free electrons is defined as: ایسا بانڈ جو میٹلک ایٹمز کے درمیان موبائل یا فری الیکٹرونز کی وجہ سے تشکیل پاتا ہے، کہلاتا ہے۔ (6)

(A) Polar پولر (B) Metallic میٹلک (C) Non-polar نان پولر (D) Ionic آئیونک

(7) Polar liquids have vapour pressure than non-polar liquids at the same temperature: ایک ہی ٹمپریچر پر پولر مائع کا ویپر پریشر نان پولر مائع کے ویپر پریشر سے ہوتا ہے۔ (7)

(A) Greater زیادہ (B) Low کم (C) Equal برابر (D) Dynamic ڈائنامک

(8) A solution containing maximum amount of solute at a given temperature is called: ایسا سلوشن جس میں کسی خاص ٹمپریچر پر سولیوٹ کی زیادہ سے زیادہ مقدار حل ہو، کہلاتا ہے۔ (8)

(A) Solvent سالونٹ (B) Unsaturated اَن سیچوریٹڈ (C) Saturated سیچوریٹڈ (D) Dilute ڈائلیوٹ

(9) The number of moles of solute dissolved in one dm^3 of the solution is difined as: سولیوٹ کے مولز کی تعداد جو ایک ڈیسی میٹر کیوب سلوشن میں حل کی گئی ہو، کہلاتی ہے۔ (9)

(A) Density کثافت (B) Molarity مولیریٹی (C) Percentage پرسنٹیج (D) Dilution ڈائلیوشن

(1) The addition of hydrogen or removal of oxygen during a chemical reaction is defined as: کسی کیمیکل ری ایکشن کے دوران ہائیڈروجن کے حصول یا آکسیجن کے اخراج کے عمل کو کہتے ہیں۔ (10)

(A) Oxidation آکسیڈیشن (B) Reduction ریڈکشن (C) Electricity الیکٹریسٹی (D) Electrolyte الیکٹرولائٹ

(11) The oxidation number of all elements in free state is: آزاد حالت میں تمام ایلیمنٹس کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے۔ (11)

(A) Zero زیرو (B) +1 (C) -1 (D) -2

(12) It is least reactive metal: یہ بہت ہی کم ری ایکٹو میٹل ہے۔ (12)

(A) Potassium پوٹاشیم (B) Calcium کیلشیم (C) Magnesium میگنیشیم (D) Copper کوپر

(12) It is least reactive metal: یہ بہت ہی کم ری ایکٹو میٹل ہے۔ (12)

(A) Potassium پوٹاشیم (B) Calcium کیلشیم (C) Magnesium میگنیشیم (D) Copper کوپر

TIME ALLOWED: 15 Minutes **OBJECTIVE** حصہ معروضی وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12 کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہرسوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہرسوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1۔

(1) The element is found in most abundance in earth's crust:- ایلیمنٹ کرۂ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے۔ (1)

(A) Oxygen آکسیجن (B) Aluminium ایلومینیم (C) Silicon سلیکان (D) Argon آرگون

(2) _____ consists of four subshells. _____ چار سب شیلز پر مشتمل ہے۔ (2)

(A) K shell K شیل (B) L shell L شیل (C) M shell M شیل (D) N shell N شیل

(3) Mendeleev's periodic table was based upon:- مینڈلیف کے پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد تھی۔ (3)

(A) Electronic configuration الیکٹرونک کنفگریشن (B) Atomic mass اٹامک ماس

(C) Atomic number اٹامک نمبر (D) Completion of a subshell سب شیل کا مکمل ہونا

(4) _____ elements are there in the first period of long form of periodic table. لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کے پہلے پیریڈ میں _____ ایلیمنٹس ہیں۔ (4)

(A) 2 (B) 3 (C) 4 (D) 6

(5) Transfer of electrons between atoms results in:- ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے۔ (5)

(A) Metallic bonding میٹالک بانڈنگ کی صورت میں (B) Ionic bonding آئیونک بانڈنگ کی شکل میں

(C) Covalent bonding کوویلنٹ بانڈنگ کے طور پر (D) Coordinate Covalent Bonding کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ کی صورت میں

(6) _____ pair has polar covalent bond. _____ جوڑا پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے۔ (6)

(A) O_2 and Cl_2 (B) H_2O and N_2 (C) H_2O and C_2H_2 (D) H_2O and HCl

(7) One atmospheric pressure is equal to _____ pascals. 1 ایٹماسفیرک (Atmospheric) پریشر _____ پاسکلز کے برابر ہوتا ہے۔ (7)

(A) 101325 (B) 10325 (C) 106075 (D) 10523

(8) In soft drink the solvent is:- سوفٹ ڈرنک میں سولوینٹ ہے۔ (8)

(A) Benzene بنزین (B) Water پانی (C) Milk دودھ (D) Oil تیل

(9) Molarity is the number of moles of solute dissolved in:- مولیرٹی سولیوٹ کے مولز کی وہ تعداد ہے جو حل شدہ ہو۔ (9)

(A) 1 kg of solution سلوشن کے 1 کلوگرام میں (B) 100 g of solvent سولوینٹ کے 100 گرام میں

(C) $1\ dm^3$ of solvent سولوینٹ کے $1\ dm^3$ میں (D) $1\ dm^3$ of solution سلوشن کے $1\ dm^3$ میں

(10) The oxidation number of Chromium in $K_2Cr_2O_7$ is:- $K_2Cr_2O_7$ میں کرومیم کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔ (10)

(A) + 2 (B) + 6 (C) + 7 (D) + 14

(11) The most common example of Corrosion is:- کوروژن کی سب سے عام مثال ہے۔ (11)

(A) Chemical decay کیمیکل توڑ پھوڑ (B) Rusting of Iron لوہے کو زنگ لگنا

(C) Rusting of Aluminium ایلومینیم کو زنگ لگنا (D) Rusting of Tin ٹن کو زنگ لگنا

(12) Of the following non-metals _____ is extremely hard. درج ذیل نان میٹلز میں _____ نہایت سخت ہے۔ (12)

(A) Graphite گریفائیٹ (B) Phosphorus فاسفورس (C) Iodine آئیوڈین (D) Diamond ڈائمنڈ

TIME ALLOWED: 15 Minutes **OBJECTIVE** حصہ معروضی وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12 کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1۔

(1) The element is found in most abundance in earth's crust:- ایلیمنٹ کرۂ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے۔ (1)

Oxygen آکسیجن (B) Aluminium ایلومینیم (C) Silicon سلیکان (D) Argon آرگون

(2) _____ consists of four subshells. _____ چار سب شیلز پر مشتمل ہے۔ (2)

(A) K shell K شیل (B) L shell L شیل (C) M shell M شیل N shell N شیل

(3) Mendeleev's periodic table was based upon:- مینڈلیف کے پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد تھی۔ (3)

(A) Electronic configuration الیکٹرونک کنفیگریشن Atomic mass اٹامک ماس

(C) Atomic number اٹامک نمبر (D) Completion of a subshell سب شیل کا مکمل ہونا

(4) _____ elements are there in the first period of long form of periodic table. لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کے پہلے پیریڈ میں _____ ایلیمنٹس ہیں۔ (4)

2 (B) 3 (C) 4 (D) 6

(5) Transfer of electrons between atoms results in:- ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے۔ (5)

(A) Metallic bonding میٹالک بانڈنگ کی صورت میں Ionic bonding آئیونک بانڈنگ کی شکل میں

(C) Covalent bonding کوویلنٹ بانڈنگ کے طور پر (D) Coordinate Covalent Bonding کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ کی صورت میں

(6) _____ pair has polar covalent bond. _____ جوڑا پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے۔ (6)

(A) O_2 and Cl_2 (B) H_2O and N_2 (C) H_2O and C_2H_2 H_2O and HCl

(7) One atmospheric pressure is equal to _____ pascals. 1 ایٹماسفیرک (Atmospheric) پریشر _____ پاسکلز کے برابر ہوتا ہے۔ (7)

101325 (B) 10325 (C) 106075 (D) 10523

(8) In soft drink the solvent is:- سوفٹ ڈرنک میں سالوینٹ ہے۔ (8)

(A) Benzene بنزین Water پانی (C) Milk دودھ (D) Oil تیل

(9) Molarity is the number of moles of solute dissolved in:- مولیریٹی سولیوٹ کے مولز کی وہ تعداد ہے جو حل شدہ ہو۔ (9)

(A) 1 kg of solution سلوشن کے 1 کلوگرام میں (B) 100 g of solvent سالوینٹ کے 100 گرام میں

(C) 1 dm^3 of solvent سالوینٹ کے 1 dm^3 میں 1 dm^3 of solution سلوشن کے 1 dm^3 میں

(10) The oxidation number of Chromium in $K_2Cr_2O_7$ is:- $K_2Cr_2O_7$ میں کرومیم کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔ (10)

(A) + 2 + 6 (C) + 7 (D) + 14

(11) The most common example of Corrosion is:- کروژن کی سب سے عام مثال ہے۔ (11)

(A) Chemical decay کیمیکل توڑ پھوڑ Rusting of Iron لوہے کو زنگ لگنا

(C) Rusting of Aluminium ایلومینیم کو زنگ لگنا (D) Rusting of Tin ٹن کو زنگ لگنا

(12) Of the following non-metals _____ is extremely hard. درج ذیل نان میٹلز میں _____ نہایت سخت ہے۔ (12)

(A) Graphite گریفائیٹ (B) Phosphorus فاسفورس (C) Iodine آئیوڈین Diamond ڈائمنڈ

TIME ALLOWED: 15 Minutes · **OBJECTIVE** حصہ معروضی وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12 کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پُر نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1۔

(1) _____ of the following elements is found in most abundance in the Atmosphere. / اٹماسفیئر میں درج ذیل ایلیمنٹس میں سے سب سے زیادہ پایا جاتا ہے۔

(A) Argan آرگان (B) Oxygen آکسیجن (●) Nitrogen نائٹروجن (D) Chlorine کلورین

(2) The isotope C - 12 is present in abundance of.- / آئسوٹوپ C - 12 _____ مقدار میں پایا جاتا ہے۔

(A) 96.9 % (B) 97.6 % (C) 99.7 % (●) 98.9 %

(3) _____ has lowest Electronegativity of the following Halogens. / _____ کی الیکٹرونیگیٹیویٹی درج ذیل ہیلوجنز میں سب سے کم ہے۔

(A) Fluorine فلورین (B) Chlorine کلورین (C) Bromine برومین (●) Iodine آئیوڈین

(4) Mark incorrect statement about Ionization Energy:- / آئیونائزیشن انرجی کے متعلق غلط بیان کی نشاندہی کریں۔

(A) It is measured in KJ mol^{-1} اس کی پیمائش KJ mol^{-1} میں کی جاتی ہے (●) It decreases in a period پیریڈ میں بتدریج کم ہوتی ہے

(C) It is absorption of energy اس میں انرجی جذب ہوتی ہے (D) It is decreases in a group گروپ میں بتدریج کم ہوتی ہے

(5) When an electronegative element combines with an electropositive element the type of bonding is:- / جب ایک الیکٹرونیگیٹو ایلیمنٹ کسی الیکٹروپازیٹو ایلیمنٹ کے ساتھ ملتا ہے تو ان کے درمیان بانڈنگ کی قسم ہوتی ہے۔

(A) Covalent کوویلنٹ (●) Ionic آئیونک (C) Metallic میٹالک (D) Coordinate Covalent کوآرڈینیٹ کوویلنٹ

(6) Ice floats on water because:- / برف پانی پر تیرتی ہے کیونکہ۔

(A) Ice is denser than water برف پانی سے کثیف ہے (B) Ice molecules moves randomly برف کے مالیکیولز بے ترتیب حرکت کرتے ہیں

(●) Water is denser than ice پانی برف سے کثیف ہے (D) Water molecules move randomly پانی کے مالیکیولز بے ترتیبی سے حرکت کرتے ہیں

(7) In the evaporation process, liquid molecules which leave the surface of the liquid have:- / ایویپوریشن کے عمل میں جو مالیکیولز مائع کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں ہوتی ہے۔

(A) Very low energy بہت کم انرجی (B) Moderate energy درمیانی انرجی

(●) Very high energy بہت زیادہ انرجی (D) No energy انرجی نہیں ہوتی

(8) Concentration is a ratio of:- / کنسنٹریشن نسبت ہے۔

(A) Solvent to solute سولوینٹ سے سولیوٹ کی (●) Solute to solution سولیوٹ سے سلوشن کی

(C) Solvent to solution سولوینٹ سے سلوشن کی (●) Solute to solvent سولیوٹ سے سولوینٹ کی

(9) Molarity is the number of moles of solute dissolved in:- / مولیریٹی سولیوٹ کے مولز کی وہ تعداد ہے جو حل شدہ ہو۔

(A) 1 kg of solution سلوشن کے 1 کلوگرام میں (B) 100 g of solvent سولوینٹ کے 100 گرام میں

(C) 1 dm^3 of solvent سولوینٹ کے 1 dm^3 میں (●) 1 dm^3 of solution سلوشن کے 1 dm^3 میں

(10) The most common example of Corrosion is:- / کروژن کی سب سے عام مثال ہے۔

(A) Chemical decay کیمیکل توڑ پھوڑ (●) Rusting of Iron لوہے کو زنگ لگنا

(C) Rusting of Aluminium ایلومینیم کو زنگ لگنا (D) Rusting of tin ٹن کو زنگ لگنا

(11) Nelson's cell is used to prepare Caustic Soda along with gases. _____ gas is produced at Cathods from the given. / نیلسن سیل گیسوں کے ساتھ کاسٹک سوڈا تیار کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے۔ درج ذیل میں سے _____ گیس کیتھوڈ پر پیدا ہوتی ہے۔

(A) Cl_2 (●) H_2 (C) O_3 (D) O_2

(12) _____ of the following non-metal is Lustrous. / درج ذیل نان میٹل میں سے _____ چمکدار ہے۔

(A) Sulphur سلفر (B) Phosphorus فاسفورس (●) Iodine آئیوڈین (D) Carbon کاربن